## (19)日本国特許庁(JP)

# (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

# 特開平6-65237

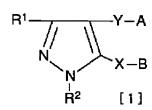
(43)公開日 平成6年(1994)3月8日

(51) Int.Cl. <sup>5</sup>	識別記号	庁内整理番号	FΙ		技術表示箇所
C 0 7 D 403/12	2 3 1	8829-4C			
A 0 1 N 43/56	С	8930-4H			
43/58	A	8930-4H			
43/60		8930-4H			
43/66		8930-4H			
			審査請求	未請求	請求項の数8(全23頁) 最終頁に続く
(21)出願番号	特願平5-98060		(71)	出願人	000003986
					日産化学工業株式会社
(22)出願日	平成5年(1993)4月	]23日			東京都千代田区神田錦町3丁目7番地1
			(72)	発明者	中島 康之
(31)優先権主張番号	特願平4-115000				千葉県船橋市坪井町722番地1 日産化学
(32)優先日	平4 (1992) 5月7日	1			工業株式会社中央研究所内
(33)優先権主張国	日本(JP)		(72) §	発明者	渡辺 淳一
					千葉県船橋市坪井町722番地1 日産化学
					工業株式会社中央研究所内
			(72)	発明者	杉山 泰久
					千葉県船橋市坪井町722番地1 日産化学
					工業株式会社中央研究所内
					最終頁に続く

## (54) 【発明の名称】 置換ピラゾール誘導体および農園芸用殺菌剤

(57)【要約】 【構成】 (修正有)

用である。



〔式中、 $R^1$  はハロゲン原子、(ハロ)アルキル基、アルコキシ基、アルキルチオ基を; $R^2$  は(ハロ)アルキル基を;Xは-N( $R^3$ )-,-CO-,-C( $R^4$ )( $R^5$ ) - を;Yは-O-,-S(O) n - (但し、n = 0, 1, 2) を;Aは(置換)フェニル基を;Bは(置換)複素環基(たとえばピリミジン-2 - イル基)を表わし、 $R^3$  は水素原子、アルカノイル基、アルキルスルホニル基等を; $R^4$  , $R^5$  は水素原子、ハロゲン原子、(ハロ)アルキル基、アルコキシ基等を示す〕で表される置換ピラゾール誘導体および農園芸用殺菌剤。

【効果】優れた農園芸用殺菌作用を示し、有用作物に対する薬害も認められないため、農園芸用殺菌剤として有

【特許請求の範囲】

【請求項1】 式〔1〕:

【化1】

$$R^1$$
 $N$ 
 $X-B$ 
 $R^2$ 
 $[1]$ 

キシ基、アルキルチオ基またはハロアルキル基を表し、 R<sup>2</sup>は、アルキル基またはハロアルキル基を表し、Xは、 -N(R³)- 、-CO-または-C(R⁴)(R⁵)- を表し、R³は、水素 原子、アルキル基、ハロアルキル基、アルケニル基、ア ルキニル基、-COR6 または-SO2R7を表し、R4およびR 5は、それぞれ独立に水素原子、ハロゲン原子、アルキ ル基、ハロアルキル基、アルケニル基、アルキニル基ま たは-OR®を表し、R®は、水素原子、アルキル基、ハロア ルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アルコキシア ルキル基、シアノアルキル基、アルキルカルボニルアル 20 キル基、アルコキシカルボニルアルキル基、無置換もし くは置換基を有するフェニルアルキル基、-COR6 または -SO<sub>2</sub> R<sup>7</sup> を表し、R<sup>6</sup> は、水素原子、アルキル基、ハロアル キル基、無置換もしくは置換基を有するフェニル基、無 置換もしくは置換基を有するフェニルアルキル基、アル コキシ基または-N(R<sup>9</sup>)(R<sup>10</sup>) を表し、R<sup>7</sup>は、アルキル 基、ハロアルキル基、無置換もしくは置換基を有するフ ェニル基または-N(Rº)(R¹º) を表し、RºおよびR¹º は、 それぞれ独立に水素原子、アルキル基または無置換もし くは置換基を有するフェニル基を表し、Yは、酸素原 30 子、-S- 、-S0-、または -S02-を表し、Aは、無置換も しくは置換基を有するフェニル基を表し、Bは、無置換 もしくは置換基を有する複素環基を表す。但し、R<sup>1</sup>が、 アルキル基で、Xが、-N(R3)- で、Bが、無置換の2-ピリジル基、無置換の2-ピリミジル基または無置換の 2-ピラジル基の場合を除く。〕で表される置換ピラゾ ール誘導体またはその塩。

【請求項2】 Aが、ハロゲン原子、アルキル基および ハロアルキル基から選ばれた置換基の一種以上を有する 体。

【請求項3】 Xが、-N(R3)- である請求項2記載の置 換ピラゾール誘導体

【請求項4】 Yが、-S- である請求項3記載の置換ピ ラゾール誘導体。

【請求項5】 R1が、低級アルキル基またはハロゲン原 子であり、R<sup>2</sup>が、低級アルキル基である請求項4記載の 置換ピラゾール誘導体。

【請求項6】 Bが、無置換もしくは置換基を有するピ リジル基または無置換もしくは置換基を有するピリミジ 50 ルボニルアルキル基、アルコキシカルボニルアルキル

ル基である請求項5記載の置換ピラゾール誘導体。

【請求項7】 R1が、ハロゲン原子である請求項6記載 の置換ピラゾール誘導体。

【請求項8】 請求項1記載の置換ピラゾール誘導体の 1種または2種以上を有効成分として含有する農園芸用 殺菌剤。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は、新規なピラゾール誘導 〔上記式中、R¹は、ハロゲン原子、アルキル基、アルコ 10 体および該誘導体を有効成分として含有する農園芸用殺 菌剤に関する。

[0002]

【従来の技術】これまで種々の殺菌剤が開発されてきて いるが、その効力や耐性菌の出現等で必ずしも満足すべ きものとは言えない。また特開平 1-125379 号公報、EP -459333A1 、特開平3-141276号公報には、ある種のピラ ゾール誘導体が殺菌活性を有することが記載されてい る。

[0003]

【発明が解決しようとする課題】上記の公開公報に記載 されている化合物においても、効力、残効性、薬害等の 点で満足すべきものではなく、植物病害に対して更に有 用な農園芸用殺菌剤の開発が要望されている。

[0004]

【課題を解決するための手段】本発明者らは、このよう な状況に鑑み、優れた殺菌活性を有する化合物を開発す べく種々検討を重ねた結果、下記式〔1〕で示される置 換ピラゾール誘導体が、優れた殺菌活性を有することを 見出し本発明に至った。すなわち、本発明は、式 (1):

[0005]

【化2】

Ŕ² [1]

【0006】〔上記式中、凡は、ハロゲン原子、アルキ フェニル基である請求項1記載の置換ピラゾール誘導 40 ル基、アルコキシ基、アルキルチオ基またはハロアルキ ル基を表し、R2は、アルキル基またはハロアルキル基を 表し、Xは、-N(R³)- 、-CO-または-C(R⁴)(R⁵)- を表 し、R3は、水素原子、アルキル基、ハロアルキル基、ア ルケニル基、アルキニル基、-COR6 または-SO2 R7 を表 し、R<sup>4</sup> およびR<sup>5</sup> は、それぞれ独立に水素原子、ハロゲン 原子、アルキル基、ハロアルキル基、アルケニル基、ア ルキニル基または-OR®を表し、R®は、水素原子、アルキ ル基、ハロアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、 アルコキシアルキル基、シアノアルキル基、アルキルカ

基、無置換もしくは置換基を有するフェニルアルキル 基、-COR6 または-SO<sub>2</sub> R7 を表し、R6 は、水素原子、アル キル基、ハロアルキル基、無置換もしくは置換基を有す るフェニル基、無置換もしくは置換基を有するフェニル アルキル基、アルコキシ基または-N(Rº)(R¹º) を表し、 R'は、アルキル基、ハロアルキル基、無置換もしくは置 換基を有するフェニル基または-N(R<sup>9</sup>)(R<sup>10</sup>) を表し、R<sup>9</sup> およびR10 は、それぞれ独立に水素原子、アルキル基ま たは無置換もしくは置換基を有するフェニル基を表し、 は、無置換もしくは置換基を有するフェニル基を表し、 Bは、無置換もしくは置換基を有する複素環基を表す。 但し、R<sup>1</sup>が、アルキル基で、Xが、-N(R³)- で、Bが、 無置換の2-ピリジル基、無置換の2-ピリミジル基ま たは無置換の2-ピラジル基の場合を除く。〕で表され る置換ピラゾール誘導体またはその塩および該誘導体を 有効成分として含有する農園芸用殺菌剤に関するもので ある。

【0007】本発明において、上記式中の置換基は下記 の意味を有する。ハロゲン原子はフッ素、塩素、臭素お 20 一種以上を有するフェニル基を表し、Bは好ましくは無 よびヨウ素を意味し、好ましくはフッ素、塩素、臭素を 示す。アルキル基、アルコキシ基およびアルキルチオ基 のアルキルの炭素数は、それぞれ1~6を意味し、例え ばメチル、エチル、n-もしくはi-プロピル、n-, s-, i-もしくはt-ブチル、ペンチル、ヘキシル、 メトキシ、エトキシ、n-もしくはi-プロポキシ、n -, s-, i-もしくは t-ブトキシ、ペントキシ、ヘ キソキシ、メチルチオ、エチルチオ、n-もしくはi-プロピルチオ、n-, s-, i-もしくはt-ブチルチ オが挙げられる。好ましくは、メチル、エチル、n-も 30 しくはi-プロピル、n-, s-, i-もしくはt-ブ チル、メトキシ、エトキシ、n-もしくはi-プロポキ シ、n-, s-, i-もしくはt-ブトキシが挙げられ

【0008】ハロアルキル基のアルキルの炭素数は1~ 6を意味し、例えばフルオロメチル、ジフルオロメチ ル、トリフルオロメチル、クロロメチル、ブロモメチ ル、トリフルオロエチル、トリクロロエチル、トリフル オロプロピルなどが挙げられる。置換基を有するフェニ ル基は、その置換基の数は1~5であり、その置換基の 40 種類は、同じかまたは相異なってもよい。その置換基と してハロゲン原子、アルキル基、ハロアルキル基、アル

コキシ基、アルキルチオ基、ニトロ基、シアノ基等で置 換されたフェニル基が挙げられる。但し、上記の定義中 のnはノルマルを、iはイソを、sはセカンダリーを、 t はターシャリーを表す。

【0009】上記のBで表される複素環とは、窒素原子 を1つ以上含有する5もしくは6員環複素環または窒素 原子を1つ以上含有する縮合複素環を表し、例えばピリ ジン、ピリミジン、ピリダジン、ピラジン、トリアジ ン、ピロール、ピラゾール、イミダゾール、チアゾー Yは、酸素原子、-S-、-S0-、または -S02-を表し、A 10 ル、オキサゾールなどが挙げられる。その置換基として は、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ基、ハロア ルキル基、ハロアルコキシ基などが挙げられる。

> 【0010】R1 の置換基としては、好ましくは低級ア ルキル基またはハロゲン原子であり、より好ましくはハ ロゲン原子を表す。R2 の置換基としては、好ましくは アルキル基を表す。Yは好ましくは-S-を表し、Xは 好ましくは-N(R³)-を表し、R³は好ましくは水素原子 または-CHOを表す。Aは好ましくはハロゲン原子、 アルキル基およびハロアルキル基から選ばれた置換基の 置換もしくは置換基としてハロゲン原子を有するピリジ ル基または無置換もしくは置換基としてハロゲン原子を 有するピリミジル基を表す。

【0011】次に、式〔1〕で表される本発明化合物を 第1表に示す。但し、本発明化合物はこれらのみに限定 されるものではない。化合物No. は、後の記載において 参照される。なお各表中のPh はフェニル基を、i はイ ソを、t はターシャリーを、Etはエチル基を、Prはプロ ピル基を示す。

【0012】第 1 表

[0013]

【化3】

$$R^1$$
 $X-B$ 
 $X-B$ 
 $X$ 

【0014】で表される化合物において [0015] 【表1】

化合物No.	R¹	$\mathbb{R}^2$	X	Y	$\mathbf{W}_{\mathtt{n}}$	В	
1	CI	СН3	NH	S	4-C1	В 1	
2	CI	$CH_3$	NH	S	2,4-Cl2	B 1	
3	CI	СН3	NH	S	3-C1, 4-CH <sub>3</sub>	B 1	
4	CI	CH <sub>3</sub>	NCH0	S	<b>4-C</b> 1	B 1	
5	C1	СНз	NH	S	4-CH <sub>3</sub>	В1	

				(	4)	
5						
6	CI	$\mathbf{CH}_3$	NH	S	2,4-Cl <sub>2</sub>	B 1
7	CI	$CH_3$	NH	S	2, 3-Cl <sub>2</sub>	B 1
8	$CH_3$ O	$CH_3$	NH	S	4-C1	В 1
9	CH₃ O	СНз	NH	S	3-C1, 4-CH <sub>3</sub>	B 1
1 0	CH <sub>3</sub> O	$\text{CH}_3$	NH	S	2,4-012	B 1
1 1	CH <sub>3</sub> O	СНз	NH	S	2-F, 4-CH <sub>3</sub>	В 1
1 2	CH <sub>3</sub> O	СНз	NH	S	3-F, 4-CH <sub>3</sub>	B 1
1 3	$CH_3 O$	$CH_3$	NCH0	S	2,4-Cl <sub>2</sub>	B 1
1 4	CH <sub>3</sub> O	$\text{CH}_3$	NCH0	S	3-C1, 4-CH <sub>3</sub>	B 1
1 5	CH <sub>3</sub> S	$\text{CH}_3$	NH	S	4-C1	B 1
1 6	СН3 Ѕ	$\text{CH}_3$	NH	S	3, 4-Cl <sub>2</sub>	B 1
1 7	СН3 Ѕ	$CH_3$	NH	S	2,4-Cl <sub>2</sub>	B 1
1 8	СН3 Ѕ	СНз	NH	S	3-C1, 4-CH <sub>3</sub>	B 1
1 9	СН3 Ѕ	СНз	NH	S	2-C1, 4-CH <sub>3</sub>	B 1
2 0	СН3 Ѕ	$CH_3$	NH	S	3−F, 4−CH <sub>3</sub>	В1
2 1	CI	СНз	NH	S	4-C1	B 2
2 2	Cl	$\text{CH}_3$	NH	S	2, 4-Cl <sub>2</sub>	B 2

NCH3 S

**4-C**1

В1

 【0016】
 \*20\*【表2】

 第 1 表 (続き)

CI

 $\text{CH}_3$ 

2 3

化合物No.  $\mathbb{R}^{1}$  $R^{2}$  $\mathbf{X}$ Y  $W_{\tt n}$ В 24 CI  $CH_3$ NCH₃ S 2,4-Cl<sub>2</sub> В1 2 5 CI  $\text{CH}_3$ NCH<sub>3</sub> S 3-C1, 4-CH<sub>3</sub> В1 26 NEt 4-C1 CI СНз S В1 27 CI  $CH_3$ N-i-Pr S 4-CH<sub>3</sub> B 1 28 CI Εt NH S 2,4-Cl<sub>2</sub> В1 29 CI NH 2,4-Cl<sub>2</sub> i-Pr S B 1 30 CI S 4-C1  $CHF_2$ NH B 1 3 1 CI  $CHF_2$ NH 3-C1, 4-CH<sub>3</sub> В1 S 3 2 CI CF<sub>3</sub> NH S 2,4-Cl<sub>2</sub> В1 3 3 CI  ${\bf CF_3}$ NH S 2-F, 4-CH<sub>3</sub> В1 3-F, 4-CH<sub>3</sub> 3 4 CI  $CH_3$ NSO<sub>2</sub> CH<sub>3</sub> S В1 3 5 CI  $CH_3$ NSO<sub>2</sub> CH<sub>3</sub> S 2,4-Cl<sub>2</sub> B 1 3 6 NSO<sub>2</sub> CH<sub>3</sub> 3-C1, 4-CH<sub>3</sub> В 1 CI  $\text{CH}_3$ S 3 7 CI  $CH_3$ NCH<sub>3</sub> S 3-C1, 4-CH<sub>3</sub> B 2 38 CI  $\text{CH}_3$ NE t S 4-C1 В2 39 4-CH<sub>3</sub> CI  $CH_3$ N-i-PrS В2 40 B 2 CI Εt NH S 2,4-012 4 1 Cl i-Pr NH S 2,4-Cl<sub>2</sub> B 2 4 2 Cl  $CHF_2$ S **4-C**1 B 2 NH 43 CI CHF<sub>2</sub> NH S 3-C1, 4-CH<sub>3</sub> B244 Cl  $\mathbf{CF_3}$ NH S 2,4-Cl<sub>2</sub> B 2

【0017】 【表3】

 $\mathbf{CF}_3$ 

CI

4 5

第 1 表 (続き)

NH

S

2-F, 4-CH<sub>3</sub>

В2

化合物No.	$\mathbb{R}^{1}$	$R^2$	X	Y	$\mathbf{W}_{\mathtt{n}}$	В
4 6	CI	СНз	NSO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	S	3-F, 4-CH₃	В 2
4 7	CI	$CH_3$	NH	S	4-C1	В3
4 8	CI	$CH_3$	NH	S	2, 4-Cl <sub>2</sub>	В3
4 9	CI	$\text{CH}_3$	NH	S	3-C1, 4-CH <sub>3</sub>	B 4
5 0	CI	$\text{CH}_3$	NH	S	4-Cl	B 4
5 1	Cl	$\text{CH}_3$	NH	S	4-CH <sub>3</sub>	B 5
5 2	CI	$\text{CH}_3$	NH	S	2,4-012	B 5
5 3	Cl	$\text{CH}_3$	NH	S	2,4-012	B 6
5 4	CI	$CH_3$	NH	S	4-C1	B 6
5 5	C1	$\text{CH}_3$	NH	S	3-C1, 4-CH <sub>3</sub>	B 7
5 6	Cl	$\text{CH}_3$	NH	S	2,4-Cl <sub>2</sub>	В 7
5 7	Cl	$\text{CH}_3$	NH	S	2-F, 4-CH <sub>3</sub>	B 8
5 8	CI	$CH_3$	NH	S	3-F, 4-CH <sub>3</sub>	В9
5 9	Cl	СНз	NH	S	2,4-012	B10
6 0	Cl	$CH_3$	NH	S	3-C1, 4-CH <sub>3</sub>	B11
6 1	Cl	СНз	NH	S	3-C1, 4-CH₃	B12
6 2	Cl	$CH_3$	NH	S	4-C1	B13
6 3	Cl	СН3	NH	S	4-CH <sub>3</sub>	B14
6 4	CI	$\text{CH}_3$	NH	S	2,4-012	B15
6 5	CI	$\text{CH}_3$	NH	S	2,4-Cl <sub>2</sub>	B16
6 6	Cl	$\text{CH}_3$	NH	S	4-C1	B16
6 7	CI	$\mathrm{CH}_3$	NH	S	3-C1, 4-CH <sub>3</sub>	B17

[0018]

# 【表4】

化合物No.	R¹	R²	X	Y	Wn	В
6 8	CI	СНз	NH	S	2, 4-Cl <sub>2</sub>	B17
6 9	CI	$\text{CH}_3$	NH	S	2-F, 4-CH₃	B18
7 0	CI	$\text{CH}_3$	NH	S	3-F, 4-CH₃	B18
7 1	СНз	$\text{CH}_3$	$CH_2$	S	4-C1	B 1
7 2	СН₃	$\mathrm{CH}_3$	$\mathbf{CH}_2$	S	2,4-Cl <sub>2</sub>	B 1
7 3	СН3	$\mathrm{CH}_3$	$CH_2$	S	2-C1,4-CH₃	B 1
74	СН3	$\mathrm{CH}_3$	$\mathbf{CH}_2$	S	2-F, 4-CH₃	B 1
7 5	СН3	$\text{CH}_3$	CH(OH)	S	4-C1	B 1
7 6	<b>CH</b> <sub>3</sub>	$\mathrm{CH}_3$	CH(OH)	S	2,4-Cl <sub>2</sub>	B 1
7 7	$CH_3$	$\mathrm{CH}_3$	CH(OH)	S	2-C1, 4-CH₃	B 1
7 8	СНз	$\text{CH}_3$	CH(OH)	S	3-Cl,4-CH₃	B 1
7 9	СНз	$\mathrm{CH}_3$	CH(OH)	S	2-F, 4-CH <sub>3</sub>	B 1
8 0	$CH_3$	$CH_3$	CH(OH)	S	3- <b>F</b> , 4-CH₃	B 1
8 1	СН3	$\mathrm{CH}_3$	CH (OCH <sub>3</sub> )	S	4-C1	B 1
8 2	$CH_3$	$\mathrm{CH}_3$	CH (OCH₃)	S	2, 4-Cl <sub>2</sub>	B 1
8 3	СНз	$CH_3$	$CH(OCOCH_3)$	S	4-C1	B 1
8 4	СН3	$\mathrm{CH}_3$	CH (OCOCH <sub>3</sub> )	S	2, 4-Cl <sub>2</sub>	B 1
8 5	СН3	СН3	$CH(OCOCH_3)$	S	2-Cl,4-CH₃	B 1
8 6	СНз	$\text{CH}_3$	CH (OCOCH <sub>3</sub> )	S	2-F, 4-CH₃	B 1
8 7	СНз	$\text{CH}_3$	CH(F)	S	4-C1	В1

8 9

CH<sub>3</sub> CH<sub>3</sub> CH (F) CH<sub>3</sub> CH<sub>3</sub> CH (C1)

CH(F) S 2,4-Cl<sub>2</sub> CH(Cl) S 4-Cl B 1 B 1 10

[0019]

\* \*【表5】

第 1 表 (続き)

化合物No.	R¹	R²	X	Y	Wn	В
9 0	СНз	СНз	СН(С1)	s	2, 4-Cl <sub>2</sub>	В 1
9 1	$CH_3$	$\text{CH}_3$	C=0	S	4-C1	B 1
9 2	СН3	$\text{CH}_3$	C=0	S	2,4-Cl <sub>2</sub>	В 1
9 3	СН3	$\text{CH}_3$	C=0	S	2-C1, 4-CH₃	B 1
9 4	СНз	$\text{CH}_3$	C=0	S	2-F, 4-CH₃	B 1
9 5	СН3	$\text{CH}_3$	$CH_2$	S	4-C1	B 2
96	$CH_3$	$\text{CH}_3$	$\mathrm{CH}_2$	S	2,4-Cl <sub>2</sub>	B 2
9 7	СНз	$\text{CH}_3$	$CH_2$	S	2-C1, 4-CH <sub>3</sub>	B 2
98	$CH_3$	$\text{CH}_3$	$CH_2$	S	2- <b>F</b> , 4-CH₃	B 2
99	СН3	$\text{CH}_3$	CH(OH)	S	4-C1	B 2
1 0 0	СН3	$\text{CH}_3$	CH(OH)	S	2, 4-Cl <sub>2</sub>	B 2
101	СНз	СНз	CH(OH)	S	2-C1, 4-CH <sub>3</sub>	B 2
102	CH <sub>3</sub>	$\text{CH}_3$	CH(OH)	S	3-Cl, 4-CH₃	B 2
103	$CH_3$	$\text{CH}_3$	CH(OH)	S	2- <b>F</b> , 4-CH₃	B 2
104	СН3	СН3	CH(OH)	S	3-F, 4-CH₃	B 2
1 0 5	$CH_3$	$\text{CH}_3$	CH (OCH <sub>3</sub> )	S	4-C1	B 2
106	СН3	СНз	CH(OCH₃)	S	2, 4-Cl <sub>2</sub>	B 2
107	CH <sub>3</sub>	$\text{CH}_3$	CH (OCOCH <sub>3</sub> )	S	4-C1	B 2
108	СНз	СНз	CH (OCOCH <sub>3</sub> )	S	2,4-Cl <sub>2</sub>	B 2
109	СН3	$\text{CH}_3$	CH (OCOCH3)	S	2-C1,4-CH₃	B 2
1 1 0	$CH_3$	$CH_3$	CH (OCOCH <sub>3</sub> )	S	2-F, 4-CH₃	B 2
111	СН3	СНз	CH(F)	S	4-C1	B 2

[0020]

【表6】

R¹	$\mathbb{R}^2$	X	Y	$W_n$	В
СН3	СНз	CH(F)	S	2,4-Cl <sub>2</sub>	В 2
$CH_3$	$CH_3$	CH(C1)	S	4-C1	B 2
СН3	СНз	CH(C1)	S	2,4-Cl <sub>2</sub>	В2
$CH_3$	$CH_3$	C=0	S	4-C1	B 2
СН3	СНз	C=0	S	2,4-Cl <sub>2</sub>	B 2
СН₃	$CH_3$	C=0	S	2-Cl,4-CH₃	B 2
$CH_3$	$CH_3$	C=0	S	2-F, 4-CH <sub>3</sub>	B 2
CH <sub>3</sub>	$CH_3$	C(CH <sub>3</sub> )(OH)	S	4-C1	B 2
$CH_3$	$CH_3$	C(CH <sub>3</sub> )(OH)	S	2,4-Cl <sub>2</sub>	B 2
СНз	СНз	C(CH <sub>3</sub> )(OCOCH <sub>3</sub> )	S	4-C1	В2
$CH_3$	$CH_3$	C(CH <sub>3</sub> )(OCOCH <sub>3</sub> )	S	2,4-Cl <sub>2</sub>	B 2
СНз	СН3	C(CH <sub>3</sub> )(F)	S	4-Cl	B 2
СНз	$\mathrm{CH}_3$	$C(CH_3)(F)$	S	2,4-Cl <sub>2</sub>	B 2
СНз	СНз	C(Et)(OH)	S	4-Cl	В2
	CH <sub>3</sub>	CH3 CH9	CH <sub>3</sub> CH <sub>5</sub> CH(F)  CH <sub>6</sub> CH <sub>5</sub> CH(C1)  CH <sub>6</sub> CH <sub>5</sub> CH <sub>5</sub> CH(C1)  CH <sub>6</sub> CH <sub>5</sub> CH <sub>5</sub> C=0  CH <sub>6</sub> CH <sub>5</sub> C=0  CH <sub>6</sub> CH <sub>5</sub> C=0  CH <sub>6</sub> CH <sub>7</sub> C=0  CH <sub>7</sub> CH <sub>7</sub> CH <sub>7</sub> C=0  CH <sub>8</sub> CH <sub>7</sub> C(CH <sub>7</sub> ) (OH)  CH <sub>8</sub> CH <sub>7</sub> C(CH <sub>8</sub> ) (OH)  CH <sub>8</sub> CH <sub>7</sub> C(CH <sub>8</sub> ) (OCOCH <sub>2</sub> )  CH <sub>8</sub> CH <sub>8</sub> C(CH <sub>8</sub> ) (OCOCH <sub>2</sub> )  CH <sub>8</sub> CH <sub>8</sub> C(CH <sub>8</sub> ) (CCOCH <sub>2</sub> )	CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub> CH(F) S CH <sub>3</sub> CH <sub>5</sub> CH(C1) S CH <sub>3</sub> CH <sub>5</sub> CH(C1) S CH <sub>4</sub> CH <sub>5</sub> CH(C1) S CH <sub>5</sub> CH <sub>5</sub> C=0 S CH <sub>6</sub> CH <sub>5</sub> C=0 S CH <sub>6</sub> CH <sub>7</sub> C=0 S CH <sub>7</sub> CH <sub>7</sub> C(CH <sub>7</sub> ) (OH) S CH <sub>7</sub> CH <sub>7</sub> C(CH <sub>7</sub> ) (OH) S CH <sub>7</sub> CH <sub>7</sub> C(CH <sub>7</sub> ) (OCOCH <sub>7</sub> ) S CH <sub>7</sub> CH <sub>7</sub> C(CH <sub>7</sub> ) (OCOCH <sub>7</sub> ) S CH <sub>7</sub> CH <sub>7</sub> C(CH <sub>7</sub> ) (COCCH <sub>7</sub> ) S CH <sub>7</sub> CH <sub>7</sub> C(CH <sub>7</sub> ) (COCCH <sub>7</sub> ) S CH <sub>7</sub> CH <sub>7</sub> C(CH <sub>7</sub> ) (CCOCH <sub>7</sub> ) S CH <sub>7</sub> CH <sub>7</sub> CH <sub>7</sub> C(CH <sub>7</sub> ) (F) S	CH <sub>3</sub> CH <sub>5</sub> CH(F) S 2,4-Cl <sub>2</sub> CH <sub>6</sub> CH <sub>5</sub> CH(Cl) S 4-Cl CH <sub>6</sub> CH <sub>5</sub> CH(Cl) S 2,4-Cl <sub>2</sub> CH <sub>6</sub> CH <sub>5</sub> CH(Cl) S 2,4-Cl <sub>2</sub> CH <sub>6</sub> CH <sub>5</sub> C=0 S 4-Cl CH <sub>6</sub> CH <sub>5</sub> C=0 S 2,4-Cl <sub>2</sub> CH <sub>6</sub> CH <sub>5</sub> C=0 S 2,4-Cl <sub>2</sub> CH <sub>6</sub> CH <sub>7</sub> C=0 S 2-Cl,4-CH <sub>7</sub> CH <sub>7</sub> CH <sub>7</sub> CH <sub>7</sub> C=0 S 2-F,4-CH <sub>7</sub> CH <sub>7</sub> CH <sub>7</sub> CH <sub>7</sub> C(CH <sub>7</sub> )(OH) S 4-Cl CH <sub>7</sub> CH <sub>7</sub> CH <sub>7</sub> C(CH <sub>7</sub> )(OH) S 2,4-Cl <sub>2</sub> CH <sub>7</sub> CH <sub>7</sub> CH <sub>7</sub> C(CH <sub>7</sub> )(OCOCH <sub>7</sub> ) S 4-Cl CH <sub>7</sub> CH <sub>7</sub> CH <sub>7</sub> C(CH <sub>7</sub> )(OCOCH <sub>7</sub> ) S 2,4-Cl <sub>2</sub> CH <sub>7</sub> CH <sub>7</sub> CH <sub>7</sub> C(CH <sub>7</sub> )(OCOCH <sub>7</sub> ) S 2,4-Cl <sub>2</sub> CH <sub>7</sub> CH <sub>7</sub> CH <sub>7</sub> C(CH <sub>7</sub> )(F) S 4-Cl CH <sub>7</sub> CH <sub>7</sub> CH <sub>7</sub> C(CH <sub>7</sub> )(F) S 2,4-Cl <sub>2</sub>

(7) 特開平6-65237

11							12
1 2 6	<b>СН</b> 3	$\text{CH}_3$	C(Et)(OH)	S	2,4-Cl <sub>2</sub>	B 2	
1 2 7	СНз	$\text{CH}_3$	C(i-Pr)(OH)	S	4-C1	B 2	
1 2 8	$CH_3$	$\text{CH}_3$	C(i-Pr)(OH)	S	2,4-Cl <sub>2</sub>	B 2	
1 2 9	$CH_3$	СН3	C(i-Pr)(OH)	S	2-Cl,4-CH₃	B 2	
1 3 0	CH <sub>3</sub>	$\text{CH}_3$	C(i-Pr)(OH)	S	2-F, 4-CH <sub>3</sub>	B 2	
1 3 1	СНз	$\text{CH}_3$	CH(CH₂)	S	4-C1	В 2	
1 3 2	$CH_3$	$\text{CH}_3$	CH(CH₃)	S	2,4-Cl <sub>2</sub>	B 2	
1 3 3	$CH_3$	$\text{CH}_3$	CH(CH <sub>3</sub> )	S	2-Cl,4-CH₃	B 2	

 【0021】
 \*10\*【表7】

 第 1 表 (続き)

化合物No.	$R^1$	R²	X	Y	Wn	В
1 3 4	СНз	СНз	CH(CH₃)	S	2-F, 4-CH₃	B 2
1 3 5	Cl	$CH_3$	CH <sub>2</sub>	S	4-C1	B 2
1 3 6	Cl	$CH_3$	$CH_2$	S	2,4-Cl <sub>2</sub>	В 2
1 3 7	CI	СН3	CH <sub>2</sub>	S	2-Cl,4-CH₃	B 2
1 3 8	Cl	СН3	$CH_2$	S	2-F, 4-CH <sub>3</sub>	B 2
1 3 9	CH <sub>3</sub> 0	СНз	$CH_2$	S	4-C1	B 2
140	СН3 О	$CH_3$	CH <sub>2</sub>	S	2,4-Cl2	B 2
141	СН3 О	$CH_3$	CH <sub>2</sub>	S	2-Cl,4-CH₃	B 2
1 4 2	CH <sub>3</sub> 0	СН3	$CH_2$	S	2-F, 4-CH <sub>3</sub>	B 2
143	$CH_3$	$CH_3$	NH	S	4-C1	B19
144	СНз	$\text{CH}_3$	NH	S	2-C1	B19
1 4 5	СНз	$CH_3$	NH	S	2,4-Cl <sub>2</sub>	B19
146	СНз	$CH_3$	NH	S	3-C1, 4-CH₃	B19
147	СН₃	CH <sub>3</sub>	NH	S	2-C1, 4-CH₃	B19
148	$CH_3$	$CH_3$	NH	0	4-C1	B20
149	CH₃	$CH_3$	NH	S	2-C1	B20
150	СНз	$CH_3$	NH	S	2, 4-Cl <sub>2</sub>	B20
151	СН₃	CH <sub>3</sub>	NH	S	3-C1,4-CH₃	B20
152	СНз	$\text{CH}_3$	NH	S	2-Cl,4-CH₃	B20
153	СН₃	СНз	NCHO	S	4-C1	B19
154	СН₃	СН3	NCHO	S	2-C1	B19
155	СНз	$\mathrm{CH}_3$	NCHO	S	2, 4-Cl <sub>2</sub>	B19

[表8]

化合物No.	$\mathbb{R}^1$	R²	X	Y	$\mathbf{W_n}$	В
					0.01.1.07	
156	СНз	$CH_3$	NCHO	S	3-Cl,4-CH₃	B19
157	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	NCHO	S	2-Cl, 4-CH <sub>3</sub>	B19
1 5 8	$CH_3$	$C_2 H_5$	NH	S	4-C1	B19
159	СНз	C2 H5	NH	S	2-C1	B19
160	СНз	$C_2 H_5$	NH	S	2,4-Cl <sub>2</sub>	B19
161	СНз	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	NH	S	3-Cl,4-CH₃	B19
162	СН3	C2 H5	NH	S	2-C1, 4-CH <sub>3</sub>	B19
163	СНз	$C_2$ $H_5$	NH	S	$2-F$ , $4-CH_3$	B19

(8) 特開平6-65237 14

13 164 СНз  $C_2 H_5$ NH S 3-F,  $4-CH_3$ B19165 CF<sub>3</sub>  $\text{CH}_3$ NH 2,4-Cl<sub>2</sub> B19 S 166 $CF_3$  $CH_3$ NH 2,4-Cl<sub>2</sub> B20S 3, 4-Cl<sub>2</sub> 167 CI  $CH_3$ NH В1 168 S 3-F, 4-CH<sub>3</sub> CI  $CH_3$ NH B 1 169 CI  $CH_3$ NH S 3-C1,4-F В1 170 CI  $CH_3$ NH S 3-F, 4-0CH<sub>3</sub> B 1 171 c1 $CH_3$ NH S 3-C1,4-OCH<sub>3</sub> B 1 172CI  $CH_3$ NH S 2-C1, 4-CH<sub>3</sub> B 1 2-F, 4-Br 173Cl  $CH_3$ NH S B 1 174 2-F, 4-Cl CI  $CH_3$ NH S B 1 175 NH 2-F, 4-CH<sub>3</sub> B 1 Cl  $CH_3$ 176 CI  $CH_3$ NH 2, 3, 4-Cla В1  $1\ 7\ 7$ CI NH S 4-CH<sub>3</sub>  $CH_3$ B 2

[0023]

\* \*【表9】

第 1 表 (続き)

化合物No.	R¹	R²	X	Y	$W_n$	В
178	CI	СН3	NH	S	3, 4-Cl <sub>2</sub>	B 2
179	Cl	$CH_3$	NH	S	2-Cl-4-CH₃	B 2
180	Cl	$CH_3$	NH	S	3-C1-4-CH₃	B 2
181	Cl	$CH_3$	NH	S	2- <b>F, 4</b> -Cl	B 2
182	CI	$CH_3$	NH	S	2-F, 4-CH <sub>3</sub>	B 2
183	CI	$CH_3$	NH	S	3-F, 4-CH <sub>3</sub>	B 2
184	CI	СН3	NH	S	3-CH <sub>3</sub> , 4-CH <sub>3</sub>	B 2
185	CI	CH <sub>3</sub>	NH	S	2-F, 5-СНз	B 2
186	Cl	$CH_3$	NH	S	3-C1-4-F	B 2
187	CI	$CH_3$	NCHO	S	4-CH <sub>3</sub>	B 1
188	Cl	$CH_3$	NCHO	S	3, 4-Cl <sub>2</sub>	B 1
189	CI	$CH_3$	NCHO	S	3-F, 4-CH <sub>3</sub>	B 1
190	CI	$CH_3$	NCHO	S	2, 3, 4-Cl <sub>3</sub>	B 1
191	CI	СН3	NCHO	S	3-F, 4-CH₃	B 2
192	CI	CH <sub>3</sub>	NH	S	2-C1	B19
193	Cl	$CH_3$	NH	S	<b>4-C</b> 1	B19
194	CI	$CH_3$	NH	S0	4-CH <sub>3</sub>	B19
1 9 5	Cl	$CH_3$	NH	$SO_2$	4-CF <sub>3</sub>	B19
196	CI	$\text{CH}_3$	NH	S	4-0CH <sub>3</sub>	B19
197	CI	$\text{CH}_3$	NH	S	2,4-Cl <sub>2</sub>	B19
198	CI	СНз	NH	S	2-Cl,4-CH₃	B19
199	CI	СН3	NH	S	3-C1, 4-CH <sub>3</sub>	B19

[0024]

【表10】

化合物No.	R¹	R²	X	Y	$W_n$	В
200	CI	СНз	NH	S	2-F, 4-Cl	B19
201	Cl	СНз	NH	S	2-F, 4-CH <sub>3</sub>	B19

(9)

				• •	,	
15						
202	CI	$\mathbf{CH}_3$	NH	S	2, 3, 4-Cl <sub>3</sub>	B19
203	CI	СН3	NCHO	S	H	B19
204	CI	СН3	NCHO	S	2-C1	B19
205	CI	СНз	NCHO	S	4-C1	B19
206	CI	$CH_3$	NCHO	S	4-CH <sub>3</sub>	B19
207	CI	СН3	NCHO	S	4-CF <sub>3</sub>	B19
208	CI	СН3	NCHO	S	4-0CH <sub>3</sub>	B19
209	CI	$CH_3$	NCHO	S	2, 4-Cl <sub>2</sub>	B19
2 1 0	CI	$CH_3$	NCHO	S	$2\text{-Cl}$ , $4\text{-CH}_3$	B19
2 1 1	CI	$CH_3$	NCHO	S	$3-\text{Cl}$ , $4-\text{CH}_3$	B19
2 1 2	CI	СНз	NCHO	S	2-F, 4-Cl	B19
2 1 3	Cl	СН3	NCHO	S	2-F, 4-CH <sub>3</sub>	B19
2 1 4	CI	СН3	NCHO	S	2, 3, 4-Cla	B19
2 1 5	CI	СН3	NH	S	H	B20
2 1 6	CI	СНз	NH	S	2-C1	B20
2 1 7	CI	СН3	NH	S	4-C1	B20
2 1 8	CI	СН3	NH	S	4-CH <sub>3</sub>	B20
2 1 9	CI	СН₃	NH	S	4-CF <sub>3</sub>	B20
2 2 0	Cl	СН₃	NH	S	4-0CH₃	B20
2 2 1	CI	СН₃	NH	S	2, 4-Cl <sub>2</sub>	B20

[0025]

\* \*【表11】

第 1 表 (続き)

化合物No.	$\mathbb{R}^1$	R²	X	Y	$\mathbf{W}_{\mathbf{n}}$	В
2 2 2	CI	СНз	NH	S	2-Cl,4-CH₃	B20
2 2 3	CI	CH <sub>3</sub>	NH	S	$3-Cl,4-CH_3$	B 20
$2\ 2\ 4$	CI	$CH_3$	NH	S	2- <b>F, 4</b> -Cl	B 20
2 2 5	CI	$CH_3$	NH	S	2-F, 4-CH <sub>3</sub>	B 20
2 2 6	Cl	$\text{CH}_3$	NH	S	2, 3, 4-Cl <sub>3</sub>	B 20
227	CI	$CH_3$	NCHO	S	H	B20
2 2 8	CI	$CH_3$	NCHO	S	2-C1	B 20
2 2 9	CI	$CH_3$	NCHO	S	4-C1	B 20
2 3 0	CI	$CH_3$	NCHO	S	4-CH <sub>3</sub>	B 20
2 3 1	CI	$\mathrm{CH}_3$	NCH0	S	4-CF <sub>3</sub>	B20
2 3 2	CI	$CH_3$	NCHO	S	4-0CH₃	B 20
2 3 3	CI	$CH_3$	NCHO	S	2, 4-Cl <sub>2</sub>	B 20
2 3 4	CI	$CH_3$	NCHO	S	$2\text{-Cl}$ , $4\text{-CH}_3$	B20
2 3 5	CI	$CH_3$	NCH0	S	$3-C1$ , $4-CH_3$	B 20
2 3 6	CI	СН3	NCHO	S	2-F, 4-Cl	B 20
237	Cl	$CH_3$	NCHO	S	2-F, 4-CH <sub>3</sub>	B 20
2 3 8	CI	$CH_3$	NCHO	S	2, 3, 4-Cl <sub>3</sub>	B 20
2 3 9	Br	$CH_3$	NH	S	H	B19
2 4 0	Br	$CH_3$	NH	S	2-C1	B19
2 4 1	Br	$CH_3$	NH	S	2, 4-Cl <sub>2</sub>	B19
2 4 2	Br	$CH_3$	NH	S	3-C1,4-CH3	B19
2 4 3	Br	СН3	NH	S	3-F, 4-CH <sub>3</sub>	B19

[0026]

50 【表12】

第 1 表 (続き)

化合物No.	$\mathbb{R}^1$	R²	X	Y	Wn	В
2 4 4	Br	СНз	NH	S	2, 3, 4-Cl <sub>3</sub>	B19
2 4 5	Br	$\text{CH}_3$	NCHO	S	4-C1	B19
2 4 6	Br	$CH_3$	NCHO	S	2,4-Cl <sub>2</sub>	B19
247	Br	$\text{CH}_3$	NH	S	2,4-Cl <sub>2</sub>	B 20
2 4 8	Br	$CH_3$	NH	S	3-Cl,4-CH <sub>3</sub>	B 20
2 4 9	Br	$CH_3$	NH	S	$3-\text{Cl}$ , $4-\text{CH}_3$	B21
250	Br	$\text{CH}_3$	NH	S	3-F, 4-CH <sub>3</sub>	B21
2 5 1	Br	$\text{CH}_3$	NH	S	4-C1	B22
252	Br	$\text{CH}_3$	NH	S	2,4-Cl <sub>2</sub>	B22
253	Br	$\text{CH}_3$	NH	S	2,4-Cl <sub>2</sub>	B23
254	Br	$\text{CH}_3$	NH	S	3-F, 4-CH <sub>3</sub>	B23
2 5 5	Br	$CH_3$	NH	S	2, 4-Cl <sub>2</sub>	B24
2 5 6	Br	$CH_3$	NH	S	3-C1, 4-CH <sub>3</sub>	B24
257	Br	СНз	NH	S	3-F, 4-CH <sub>3</sub>	B25
258	Br	$CH_3$	NH	S	2, 3, 4-Cl <sub>3</sub>	B25
259	Br	$\text{CH}_3$	NH	S	2, 4-Cl <sub>2</sub>	B26
260	F	$CH_3$	NH	S	2,4-Cl <sub>2</sub>	B19
261	F	$CH_3$	NH	S	$3-Cl,4-CH_3$	B20
262	F	$\text{CH}_3$	NH	S	3-Cl,4-CH₃	B21
263	$CH_3$	$CH_3$	NH	S	2,4-Cl <sub>2</sub>	B21
264	СН₃	$\text{CH}_3$	NH	S	3-Cl,4-CH₃	B21
2 6 5	СН3	CH <sub>3</sub>	NH	S	3-F, 4-CH <sub>3</sub>	B21

[0027]

【表13】

化合物No.	$\mathbb{R}^{1}$	R²	X	Y	$\mathbf{W_n}$	В
2 6 6	СН3	СН₃	NH	S	2-F, 4-СНз	B21
267	СНз	СНз	NH	S	2-Cl,4-CH₃	B21
268	CI	СНз	NH	S	2,4-Cl <sub>2</sub>	B21
269	CI	$\text{CH}_3$	NH	S	3-C1,4-CH₃	B21
270	СН3	СНз	NH	S	4-C1	B 22
271	$CH_3$	$\text{CH}_3$	NH	S	2,4-Cl <sub>2</sub>	B22
272	СН3	СНз	NH	S	3-C1,4-CH₃	B22
273	CI	$\text{CH}_3$	NH	S	2,4-Cl <sub>2</sub>	B22
274	CI	$\text{CH}_3$	NH	S	3-Cl,4-CH₃	B22
275	СНз	$\text{CH}_3$	NH	S	2,4-Cl <sub>2</sub>	B23
276	$CH_3$	$\text{CH}_3$	NH	S	$3-Cl$ , $4-CH_3$	B23
277	СН3	$\text{CH}_3$	NH	S	2-F, 4-C1	B23
278	СНз	$CH_3$	NH	S	3-F, 4-CH <sub>3</sub>	B23
279	CI	$\text{CH}_3$	NH	S	$3-C1$ , $4-CH_3$	B23
280	СНз	$\text{CH}_3$	NH	S	2,4-Cl <sub>2</sub>	B24
281	СНз	$\text{CH}_3$	NH	S	3-Cl, 4-CH₃	B24
282	CI	$\text{CH}_3$	NH	S	2,4-Cl <sub>2</sub>	B24
283	CI	СНз	NH	S	3-C1,4-CH <sub>8</sub>	B24

19							20
284	$CH_3$	$CH_3$	NH	S	2, 4-Cl <sub>2</sub>	B25	
2 8 5	Cl	CH <sub>3</sub>	NH	S	3-Cl,4-CH₃	B25	
286	$CH_3$	$ ext{CH}_3$	NH	S	2,4-Cl <sub>2</sub>	B26	

上記表中において、B1-B26は以下の化学構造を表す。

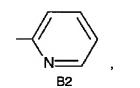
[0029]

【化5】

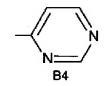
[0028]

【化4】





10



20

【0030】 【化6】

20

30

21

 $- \sqrt{\underset{\text{B13}}{\bigcirc}} \text{CH}_3$ 

N S B14

N CH<sub>3</sub>

-CF<sub>3</sub> B16

CI N= B17

N CI

N=CI

[0031]

【化7】

N CI

N SCH<sub>3</sub>,

N= F

N= F . 40

N=\_\_\_\_\_\_F

N\_\_\_\_\_F

22

【0032】次に本発明化合物の製造法を反応スキームで示し、以下に説明する。

【0033】 反応スキーム

(製法1)

[0034]

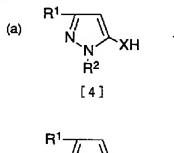
【化8】

Y-A N N XH H<sup>2</sup> [2]

【0035】(製法2) 【0036】

【化9】

23



[3]

Y≠Oの時

30

【0037】(製法3)

[0038]

【化10】

X=N-R<sup>3</sup>, R<sup>3</sup>≠H の時

$$R^{1}$$
  $Y-A$   $N$   $NH-B$   $+ R^{3}-L$   $R^{2}$  [10]

[0040]

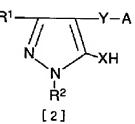
【化11】

X=CH(R<sup>4</sup>)の時

[12]

[13]

【0041】(製法1) 式〔2〕: [0042] 【化12】



50

【0043】〔式中、R1、R2、YおよびAは前記と同じ 意味を表し、Xは-N(R3)- を表す。〕で示される置換ピ ラゾールと式〔3〕:

#### L - B[3]

〔式中、Lはハロゲン原子等の脱離基を表し、Bは前記 と同じ意味を表す。〕で示される複素環とを反応させる ことによって本発明化合物を製造することができる。こ の際に式〔2〕のXが-NCOR4または-NSO2R5 である時 は、後処理等において加水分解をうけ、生成物のXが-NHで得られる場合もある。

【0044】上記反応に於いて、溶媒は必ずしも必要で はないが、用いられる溶媒としては、例えば、トルエ ン、キシレン、クロルベンゼン等の炭化水素類、ジクロ ロエタン等のハロゲン化炭化水素類、ジイソプロピルエ ーテル、ジオキサン等のエーテル類、酢酸エチル等のエ ステル類、アセトニトリル等のニトリル類、ジメチルス ルホキシド、ジメチルホルムアミド等の極性溶媒が挙げ られる。また必要に応じて有機塩基(ピリジン、トリエ チルアミンなど)や無機塩基(炭酸カリウム、水素化ナ トリウムなど)を加えてもよい。

【0045】また必要に応じて、銅塩や銅錯体を触媒と して加えてもよい。上記反応に用いられる試剤の量は、 式〔2〕で示される置換ピラゾール1当量に対して、式 〔3〕で示される複素環は1~5当量の範囲である。 L 記反応に於いて反応温度は任意にとりうるが通常、室温 ~200℃もしくは溶媒の還流温度が好ましい。反応終 了後は通常の後処理を行なうことにより目的物を得るこ とができる。

【0046】(製法2)

(a) 式[4]:

[0047]

【化13】

【0048】〔式中、R1およびR2は前記と同じ意味を表 し、Xは-N(R³)- を表す。〕で示されるピラゾールと式 40 [3] で示される複素環とを必要に応じて適当な溶媒と 塩基を用いて反応させることによって式〔7〕:

[0049]

【化14】

26

【0050】〔式中、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、XおよびBは前記と同じ 意味を表す。〕を製造する。この際に式〔4〕のXが-N COR4または-NSO2R5 である時は、後処理等において加水 分解をうけ、式〔7〕のXが -NHで得られる場合もあ る。上記反応に於いて、用いられる溶媒としては、例え ば、トルエン、キシレン、クロルベンゼン等の炭化水素 類、ジクロロエタン等のハロゲン化炭化水素類、ジイソ プロピルエーテル、ジオキサン等のエーテル類、酢酸エ チル等のエステル類、アセトニトリル等のニトリル類、

10 ジメチルスルホキシド、ジメチルホルムアミド等の極性 溶媒が挙げられる。

【0051】また用いられる塩基としては、例えば炭酸 カリウム、水素化ナトリウムなどが挙げられる。また必 要に応じて、銅塩や銅錯体等を触媒として加えてもよ い。上記反応において反応温度は、任意にとりうるが通 常、室温~200℃もしくは溶媒の還流温度が好まし £5

【0052】(b) 式〔5〕:

[0053]

【化15】 20

【0054】〔式中、R1、R2は前記と同じ意味を表し、 Lはハロゲン原子等の脱離基を表す。〕で示されるピラ ゾールと式〔6〕:

*30* HX-B [6]

> 〔式中、Bは前記と同じ意味を表し、Xは-N(R³)- を表 す。〕で示される複素環とを必要に応じて適当な溶媒と 塩基を用いて反応させることによって式〔7〕:

[0055]

【化16】

【0056】〔式中、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、XおよびBは前記と同じ 意味を表す。〕を製造する。この際に式〔6〕のXが-N COR4 または-NSO2 R5 である時は、後処理等において加水 分解をうけ、式〔7〕のXが-NH で得られる場合もあ る。上記反応に於いて、用いられる溶媒としては、例え ば、トルエン、キシレン、クロルベンゼン等の炭化水素 類、ジクロロエタン等のハロゲン化炭化水素類、ジイソ プロピルエーテル、ジオキサン等のエーテル類、酢酸エ 50 チル等にエステル類、アセトニトリル等のニトリル類、

-568-

ジメチルスルホキシド、ジメチルホルムアミド等の極性 溶媒が挙げられる。

【0057】また用いられる塩基としては、炭酸カリウ ム、水素化ナトリウムなどが挙げられる。また必要に応 じて、銅塩や銅錯体等を触媒として加えてもよい。上記 反応において反応温度は任意にとりうるが通常、室温~ 200℃もしくは溶媒の還流温度が好ましい。

【0058】次の上記(a) または(b) で得られた式 〔7〕で示されるピラゾールと式〔8〕:

$$A - Y - L \tag{8}$$

〔式中Aは前記と同じ意味を表し、Yは酸素原子を除く 前記と同じ意味を表し、Lはハロゲン原子等の脱離基を 表す。〕で示される化合物とを必要に応じて適当な溶媒 と塩基を用いて反応させることによって本発明化合物を 製造することができる。

【0059】上記反応に於いて、用いられる溶媒として は、例えば、トルエン、キシレン、クロルベンゼン等の 炭化水素類、ジクロロエタン、クロロホルム、四塩化炭 素等のハロゲン化炭化水素類、ジイソプロピルエーテ ル、ジオキサン等のエーテル類、酢酸エチル等のエステ 20 ル類、アセトニトリル等のニトリル類、ジメチルスルホ キシド、ジメチルホルムアミド等の極性溶媒が挙げられ る.

【0060】また用いられる塩基としては、ピリジン、 トリエチルアミン、炭酸カリウム等が挙げられる。上記 反応において反応温度は任意にとりうるが、通常0℃~ 100℃が好ましい。

(製法3) X=N-R<sup>3</sup>、R<sup>3</sup>≠Hの時 式〔9〕:

[0061]

【化17】

【0062】〔式中、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、Y、AおよびBは前記と 同じ意味を表す。〕で示されるピラゾールと式〔1 0):

$$R^3 - L$$
 (10)

〔式中、R3 は水素原子を除く前記と同じ意味を表し、L はハロゲン原子等の脱離基を表す。〕で示される化合物 とを必要に応じて適当な溶媒と塩基を用いて反応させる ことによって本発明化合物を製造することができる。

【0063】上記反応に於いて、用いられる溶媒として は、例えば、ベンゼン、トルエン、キシレン等の炭化水 素類、ジクロロエタン、クロロホルム、四塩化炭素等の ハロゲン炭化水素類、ジイソプロピルエーテル、テトラ 28

等のエステル類、アセトニトリル等のニトリル類、ジメ チルスルホキシド、ジメチルホルムアミド等の極性溶媒 が挙げられる。

【0064】また用いられる塩基としては、ピリジン、 トリエチルアミン等の有機塩基や炭酸カリウム、水素化 ナトリウム等の無機塩基が挙げられる。上記反応におい て、反応温度は任意にとりうるが、通常0℃~100℃ が好ましい。

【0065】(製法4) X=CH(R4)の時

10 式[12]:

(15)

[0066]

【化18】

[12]

【0067】 〔式中、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、Y、A、BおよびR<sub>4</sub> は 前記と同じ意味を表す。〕で示される化合物を適当な還 元剤を用いて反応させることにより、式〔13〕:

[0068]

【化19】

30

[13]

【0069】 (式中、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、Y、A、BおよびR4 は 前記と同じ意味を表す。〕で示される本発明化合物を製 造することができる。上記反応において用いられる還元 剤としては、例えばP2 I4 などのリン系化合物が挙げ られる。

[0070]

【実施例】次に具体的な製造例を示す。

【0071】〔製造例1〕(本発明化合物No.99の 合成)

① 2-ピリジルー(1,3-ジメチルー5-ピラゾリ ル) メタノールの合成

2-ブロモピリジン5.5gを溶解した乾燥テトラヒド ロフラン溶液300mlを-78℃に冷却し、これにn-ブチルリチウムヘキサン溶液(15W/W%)5.45 gをゆっくりと滴下し、30分間撹拌した。次に、1,

ヒドロフラン、ジオキサン等のエーテル類、酢酸エチル 50 3-ジメチル-5-ホルミルピラゾール4.2gを-7

8℃でゆっくりと滴下した。この後ゆっくりと室温にま で昇温し15時間撹拌した。

【0072】この溶液に2規定の塩酸を加えて中性にし た後、酢酸エチル150mlで3回抽出した。有機層を無 水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去して残渣を シリカゲルカラムクロマトグラフィー(展開液:クロロ ホルム) で精製することにより、2-ピリジルー(1, 3-ジメチル-5-ピラゾリル)メタノール5.2gを 褐色油状物として得た。

【0073】②本発明化合物No.99の合成 2-ピリジルー(1,3-ジメチル-5-ピラゾリル) メタノール3gを溶解した乾燥クロロホルム溶液60ml に、室温下で4-クロロフェニルスルフェニルクロライ ド3.4gを滴下し、12時間撹拌した。溶媒を留去し た後、酢酸エチル50ml、10%炭酸水素ナトリウム水 溶液50mlを加えて30分間撹拌した。有機層を分離し た後、さらに水層を酢酸エチル50mlで3回抽出した。 合わせた有機層を無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を 減圧留去した後残渣をシリカゲルクロマトグラフィー (展開液; クロロホルム) で精製することにより、2-20-5-(2-ピリジルアミノ) ピラゾールの合成 ピリジルー (4-(4-クロロフェニルチオ)-1,3 ージメチルー5-ピラゾリル)メタノール1.2gを白 色結晶として得た。融点90.0~91.0℃

【0074】〔製造例2〕(本発明化合物No.115 の合成)

製造例1で得られた本発明化合物No. 99 1.2g を乾燥ジクロロメタン50mlに溶解した溶液に、室温で 二酸化マンガン1.5gを加え2時間撹拌した。無機物 をセライトで濾別した後溶媒を減圧留去し、残渣をジイ ソプロピルエーテルで結晶化させることにより2-ピリ ジル-(4-(4-)ロロフェニルチオ) -1, 3-ジ メチルー5-ピラゾリル)ケトン1.0gを白色結晶と して得た。融点111.0~113.0℃

【0075】〔製造例3〕(本発明化合物No.95の 合成)

窒素気流下、四ヨウ化二リン0.5gのベンゼン溶液1 0mlを10分間加熱還流した。この溶液に、製造例1で 得られた本発明化合物No. 99(1.2g)を溶解し たベンゼン溶液30mlを滴下し、16時間加熱還流し え室温にて1時間撹拌した。

【0076】この溶液を酢酸エチル50mlで3回抽出 し、有機層を無水硫酸ナトリウムで乾燥した。溶媒を減 圧留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (展開液;クロロホルム)で精製することにより、4-(4-クロロフェニルチオ) -1, 3-ジメチル-5-(2-ピリジルメチル) ピラゾール 0.34 gを得た。 融点80.0~82.0℃

【0077】〔製造例4〕(本発明化合物No. 22の 合成)

30

① 3-クロロ-1-メチル-4-ニトロ-5-(2-ピリジルアミノ) ピラゾールの合成

水素化ナトリウム4.6g(55%)の懸濁したN, N -ジメチルホルムアミド100mlに、氷冷下、N-(2 -ピリジル) ホルムアミド11. 4gとN, N-ジメチ ルホルムアミド20mlの混合溶液を滴下し、室温下で約 1時間撹拌した。次に3,5-ジクロロ-1-メチルー 4-二トロピラゾール17.5gをN, N-ジメチルホ ルムアミド20mlに溶解した溶液を氷冷下滴下し、その 10 後60℃で8時間加熱撹拌した。冷却後、N, N-ジメ チルホルムアミドを減圧留去し、クロロホルムで抽出 し、有機層を炭酸ナトリウム水溶液で洗浄し、続いて水 洗い後、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。ろ過後、溶媒 を減圧留去し、残った結晶をイソプロピルエーテルで洗 浄し、ろ過乾燥することにより、目的の3-クロロ-1 -メチル-4-ニトロ-5-(2-ピリジルアミノ)ピ ラゾール14.2gを得た。融点127.0~129. 0℃

【0078】② 4-アミノ-3-クロロ-1-メチル 3-クロロ-1-メチル-4-ニトロ-5-(2-ピリ ジルアミノ) ピラゾール7gをエタノール50mlと濃塩 酸50mlの混合溶液に加え溶解させた。そこに、室温 下、塩化第一錫2水和物31gとエタノール70mlの混 合溶液を滴下し、80℃で7時間撹拌した。冷却後、氷 水中に反応液を注ぎ、20%水酸化ナトリウム水溶液を 加えてアルカリ性にした。酢酸エチルで抽出し、水洗い 後、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。ろ過後、溶媒を減 圧留去することにより、目的の4-アミノ-3-クロロ 30 -1-メチル-5-(2-ピリジルアミノ) ピラゾール 5. 0gを結晶として得た。融点151.0~153. 0°C

【0079】③ 3-クロロ-1-メチル-5-(2-ピリジルアミノ) ピラゾールの合成

4-アミノ-3-クロロ-1-メチル-5-(2-ピリ ジルアミノ) ピラゾール1.5gをエタノール50mlと 濃硫酸 5 ml の混合溶液に加えて、加熱還流した。この溶 液に亜硝酸ナトリウム1.1gを少しずつ加えた。この 時窒素ガスの発生が観察された。亜硝酸ナトリウムの添 た。空冷後10%亜硫酸水素ナトリウム水溶液5mlを加 40 加終了後、30分加熱還流した。冷却後、20%水酸化 ナトリウム水溶液を加えてアルカリ性にした後、クロロ ホルムで抽出し、有機層を水洗後、無水硫酸ナトリウム で乾燥した。ろ過後、溶媒を減圧留去した。残渣をシリ カゲルカラムクロマトグラフィー(展開液;クロロホル ムー酢酸エチル)で精製することにより、3-クロロー 1-メチル-5-(2-ピリジルアミノ) ピラゾール 1. 1gを得た。融点105.0~106.0℃

【0080】④ 本発明化合物No. 22の合成

3-クロロ-1-メチル-5-(2-ピリジルアミノ) 50 ピラゾール1.05gを無水クロロホルム30mlに溶解

した。この溶液に2、4-ジクロロフェニルスルフェニ ルクロライド1.3gを滴下し、室温で3時間撹拌し た。炭酸ナトリウム水溶液を加えた後、クロロホルムで 抽出し、有機層を水洗後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し た。ろ過後、溶媒を減圧留去し、残渣をシリカゲルカラ ムクロマトグラフィー(展開液;クロロホルム)で精製 することにより、3-クロロ-4-(2, 4-ジクロロ フェニルチオ) -1-メチル-5-(2-ピリジルアミ ノ) ピラゾール1. 42gを得た。融点147.0~1 48.0℃

【0081】〔製造例5〕(本発明化合物 No. 16 8の合成)

① 5-アミノー3-クロロー1-メチルー4-メトキ シカルボニルピラゾールの合成

3, 5-ジクロロ-1-メチル-4-メトキシカルボニ ルピラゾール100gを無水ジメチルスルホキシド35 Omlに溶解し、続いてナトリウムアジド37.3gを加 え、60℃で3日間攪拌した。反応液を氷水800mlに 注ぎ折出した結晶をろ過し、水で洗浄を行った。結晶を 乾燥させることにより、5-アジド-3-クロロ-1-メチルー4-メトキシカルボニルピラゾールの約65% 含有物が81.5 g得られた。この混合物に無水メタノ ール400mlとピペリジン1.5gを加え、氷水で約1 5℃まで冷却した。そこに硫化水素ガスを約1時間吹き 込んだ。続いて窒素ガスを約15分間吹き込み過剰の硫 化水素ガスを除去した。折出している硫黄をろ過で除 き、溶媒を減圧留去した。残渣にクロロホルム150ml と飽和炭酸ナトリウム水溶液50mlを加え、30分攪拌 した。クロロホルム抽出、水洗い後、無水硫酸ナトリウ ラムクロマトグラフィー(展開液;クロロホルム-エタ ノール)で精製することにより、淡黄色の結晶として5 -アミノ-3-クロロ-1-メチル-4-メトキシカル ボニルピラゾールが47.1g(収率52%)得られ た。融点 104.0~105.0℃

【0082】② 5-アミノ-3-クロロ-1-メチル ピラゾールの合成

5-アミノ-3-クロロ-1-メチル-4-メトキシカ ルボニルピラゾール55.5gを水酸化ナトリウム3 1. 4gを溶解したメタノール200mlと水250mlの 40 混合水溶液に加え、加熱還流を3時間行った。冷却後、 減圧下溶媒を留去した。水を300ml加え、塩酸(31 %)を加えてpH2の酸性にした。折出した結晶をろ過 し、水洗後乾燥することにより(5-アミノー3-クロ ロー1-メチルー4-ピラゾリル)カルボン酸の白色結 晶が約50g得られた。

【0083】次に、塩酸(31%)100mlと水50ml の混合水溶液を80℃に加熱攪拌しているところへ、上 記の結晶を少しずつ加えた。(炭酸ガスの発生が見られ た。) 結晶を加え終えてから、さらに80で3時間欖 50 浄した。結晶を乾燥することにより、淡灰色の結晶とし

32

拌を行った。続いて減圧下、水を約半分留去した後、水 酸化カリウム水溶液を加えてpH11位のアルカリ性に した。また減圧下水を完全に留去したところへアセトニ トリル300回を加え、無水硫酸ナトリウムと無水炭酸 カリウムで乾燥した。ろ過後、アセトニトリルを減圧下 留去することにより、5-アミノ-3-クロロ-1-メ チルピラゾールが白色結晶として35g(収率91%) 得られた。融点 84.0~85.0℃

【0084】③ 3-クロロ-1-メチル-5-(2-10 ピリミジルアミノ) ピラゾールの合成

5-アミノ-3-クロロ-1-メチルピラゾール52g にぎ酸27.3gを加え、続いて無水酢酸50.4gを 滴下して加えた。室温で2日間攪拌した。減圧下、溶媒 を留去した。クロロホルム160mlを加え無水硫酸ナト リウムで乾燥した。ろ過後、溶媒を留去することによ り、N-(3-クロロ-1-メチル-5-ピラゾリル) ホルムアミド約68gを得た。これを精製することなく 次の反応に使用した。水素化ナトリウム (55%油状) 21gの懸濁したN, N-ジメチルホルムアミド400 20 mlの溶液に水冷下、上記のN-(3-クロロ-1-メチ ルー5-ピラゾリル) ホルムアミド68gとN, N-ジ メチルホルムアミド120mlの混合物を滴下して加え た。室温で4時間攪拌後、2-クロロピリミジン49. 9gを加えた。その後室温で2時間、120℃で15時 間攪拌した。冷却後、溶媒を減圧下で留去し、クロロホ ルム200mlと水を200mlを加え、室温で2時間攪拌 した。クロロホルム抽出し、水洗後、無水硫酸ナトリウ ムで乾燥した。ろ過後、溶媒を減圧下留去すると、褐色 の結晶物が得られた。そこにエタノール100mlとジエ ムで乾燥した。ろ過、溶媒留去後、残渣をシリカゲルカ 30 チルエーテル100mlを加え攪拌した後、結晶をろ過 し、エタノールで洗浄後、乾燥することにより3-クロ ロー1ーメチルー5ー(2-ピリミジルアミノ)ピラゾ ールが43g(収率52%)得られた。融点 146. 0~148.0℃

> 【0085】④ 3-クロロ-4-(3-フルオロ-4 -メチルフェニルチオ) -1-メチル-5-(2-ピリ ミジルアミノ) ピラゾールの合成(本発明化合物No. 168の合成)

3-クロロー1-メチル-5-(2-ピリミジルアミ ノ) ピラゾール16. 6gを無水クロロホルム150ml に溶解し、氷水で約10℃位に冷却した。そこに、3-フルオロー4-メチルフェニルスルフェニルクロライド 16.1gとクロロホルム10mlの混合液を滴下して加 えた。終了後、室温で6時間攪拌した。飽和炭酸ナトリ ウム水溶液を50ml加え、さらに30分間攪拌した。ク ロロホルム抽出し、水洗後、無水硫酸ナトリウムで乾燥 した。ろ過後、クロロホルムを減圧下留去すると結晶が 得られた。そこにジエチルエーテル50mlとエタノール 50mlを加え攪拌した後、結晶をろ別しエタノールで洗 て3-クロロ-4-(3-フルオロ-4-メチルフェニ ルチオ) -1-メチル-5-(2-ピリミジルアミノ) ピラゾールが21.5g(収率77%)得られた。融点 178. 0~179. 0℃

【0086】〔製造例6〕

N-(3-Dロロ-4-(3-Dルオロ-4-メチルフ ェニルチオ) -1-メチル-5-ピラゾリル)-N-(2-ピリミジル) ホルムアミドの合成(本発明化合物 No. 189の合成)

3-クロロ-4-(3-フルオロ-4-メチルフェニル 10 チオ) -1-メチル-5-(2-ピリミジルアミノ) ピ ラゾール25.0gに、ぎ酸13.5gと無水酢酸3 0. 4gを加え、室温で14時間攪拌した。均一になっ た反応液の溶媒を減圧留去した後、クロロホルム100 mlと水100mlを加え1時間攪拌した。クロロホルム層 を抽出、さらに水洗いし無水硫酸ナトリウムで乾燥し た。ろ過後、クロロホルムを減圧留去し、ジイソプロピ ルエーテルを 2 ml 加え結晶を析出させ、ノルマルヘキサ ン40mlで洗浄、ろ過した。さらにノルマルヘキサン4 た。これを乾燥させることで白色結晶として、N-(3 -クロロ-4-(3-フルオロ-4-メチルフェニルチ オ) -1-メチル-5-ピラゾリル) -N-(2-ピリ ミジル) ホルムアミドが23.9g (収率88%) 得ら れた。融点91.0~92.0℃

【0087】〔製造例7〕(本発明化合物No.278 の合成)

① 1,3-ジメチル-5-(6-フルオロ-2-ピリ ジルアミノ)ピラゾールの合成

水素化ナトリウム (55% 油状) 1.5gの懸濁した 30 N, N-ジメチルホルムアミド100mlの溶液に、N-(1, 3-ジメチル-5-ピラゾリル) ホルムアミド4 gとN、N-ジメチルホルムアミド15mlの混合液を冷 却下滴下して加えた。滴下終了後、室温で4時間攪拌し た。2,6-ジフルオロピリジンを3.2g加え、室温 で18時間、130℃で3時間攪拌した。冷却後、減圧 下溶媒を留去し、残渣をクロロホルム抽出し、水洗後、 無水硫酸ナトリウムで乾燥した。ろ過後、溶媒を留去 し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(展開 メチルー5ー(6ーフルオロー2ーピリジルアミノ)ピ ラソールが3. 6g (収率65%) 得られた。融点11 2. 0~113. 0℃

【0088】② 1,3-ジメチル-4-(3-フルオ ロー4-メチルフェニルチオ)-5-(6-フルオロー 2-ピリジルアミノ) ピラゾールの合成(本発明化合物 No. 278の合成)

1, 3-ジメチル-5-(6-フルオロ-2-ピリジル アミノ) ピラゾール 0.6 gを無水クロロホルム 30 ml に溶解し、3-フルオロ-4-メチルフェニルスルフェ 50 34

ニルクロライド 0. 61 gを加え、室温で12時間攪拌 した。飽和炭酸ナトリウム水溶液を10ml加え30分間 攪拌した。クロロホルム抽出し、水洗後、無水硫酸ナト リウムで乾燥した。ろ過後、溶媒を減圧下留去し、残っ た結晶をジイソプロピルエーテルで洗浄することによ り、1、3-ジメチル-4-(3-フルオロ-4-メチ ルフェニルチオ) -5-(6-フルオロ-2-ピリジル アミノ) ピラゾールが 0. 72g(収率 71%) 得られ た。融点 96.0~98.0℃

【0089】〔製造例8〕(本発明化合物No. 9の合

① 5-アミノー3-メトキシー1-メチルピラゾール

5-アミノ-3-メトキシ-1-メチル-4-メトキシ カルボニルピラゾール10.5gを水酸化ナトリウム 6. 1gを溶解したメタノール150mlと水150mlの 水溶液に加え、過熱還流を3時間行った。冷却した後、 溶媒を減圧下留去し、氷冷下、塩酸を加えpH2の酸性 とした。減圧下、水を完全に留去した後、エタノール1 0回1とジイソプロピルエーテル7回1の混合液で洗浄し 20 50回1を加え、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。ろ過 後、エタノールを留去すると、淡黄色の油状が残った。 キシレン100mlと銅粉0.5gを加えて加熱還流を1 8時間行った。銅粉をろ過して除きキシレンを減圧留去 した後、アセトニトリル100mlを加え無水硫酸ナトリ ウムで乾燥した。ろ過後、減圧下溶媒を留去することに より、5-アミノ-3-メトキシ-1-メチルピラゾー ルが6.67g(収率92%)得られた。

> 【0090】② 3-メトキシ-1-メチル-5-(2 - ピリミジルアミノ) ピラゾールの合成

5-アミノ-3-メトキシ-1-メチルピラゾール6. 67gに、ぎ酸6.6gを加え、続いて無水酢酸を1 6.2g滴下して加え、室温で3日間攪拌した。減圧下 溶媒を留去し、クロロホルムを100ml加え無水硫酸ナ トリウムで乾燥した。ろ過後減圧濃縮すると、N-(3 -メトキシ-1-メチル-5-ピラゾリル) ホルムアミ ドの粗製物が9.7g得られた。精製することなく次の 反応を行った。水素化ナトリウム(55%油状)3. 3gを懸濁させたN, N-ジメチルホルムアミド150 mlに上記のN-(3-メトキシ-1-メチル-5-ピラ 液;クロロホルム) で精製することにより、1,3-ジ 40 ゾリル) ホルムアミド9.7 gとN, N-ジメチルホル ムアミド50mlの混合液を滴下して加え室温で4時間攪 拌した。続いて2-クロロピリミジン7.9gを加え、 100℃で18時間攪拌した。冷却後、減圧濃縮した残 渣をクロロホルム抽出し、水洗後、無水硫酸ナトリウム で乾燥した。ろ過後、溶媒を留去し、残渣をシリカゲル カラムクロマトグラフィー(展開液;クロロホルム)で 精製することにより、油状物質として3-メトキシ-1 ーメチルー5ー(2ーピリミジルアミノ)ピラゾールが 2. 6 g (収率24%) 得られた。

【0091】③ 4-(3-クロロ-4-メチルフェニ

ルチオ) -3 - メトキシ-1 - メチル-5 - (2 - ピリミジルアミノ)ピラゾールの合成(本発明化合物N o. 9 の合成)

3 - メトキシー1 - メチルー5 - (2 - ピリミジルアミノ) ピラゾール0. 7 gを無水クロロホルム30mlに溶解し、3 - クロロー4 - メチルフェニルスルフェニルクロライド0. 65 gを加え、室温で18時間攪拌した。飽和炭酸ナトリウム水溶液を加え室温で30分間攪拌後、クロロホルム抽出し、水洗後、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。ろ過後、溶媒を留去し、残渣をシリカゲル\*10

\*カラムクロマトグラフィー(展開液;クロロホルム)で精製することにより、4-(3-)0ロロー4-メチルフェニルチオ)-3-メトキシ-1-メチル-5-(2-ピリミジルアミノ)ピラゾールが0.57g(収率51%)得られた。融点  $148.0\sim150.0\%$ これらの方法に準じて製造した化合物の物性を第2表に示す。

36

【0092】第 2 表 【0093】 【表14】

化合物	勿		¹ H-N	MR		
No.	物	性	$\delta$ (ppm,	CDC 1 a	),	標準物質TMS
1	m. D.	168.0~169.0	°C			
2		175.0~176.0				
3	_	162, 0~163, 0				
4	•	91.0~ 93.0				
5		184.0~185.0				
6	- •	172, 0~174, 0				
7		179.0~181.0				
9	m. p.	148, 0~150, 0	°C			
10	II. D.	209.0~210.0	$^{\circ}$			
11	m. p.	137.0~138.0	$^{\circ}$			
1 2	ш.р.	153.0~155.0	$^{\circ}$			
1 5	m. p.	209.0~212.0	${\mathfrak C}$			
16	ш.р.	168.0~170.0	${\mathfrak C}$			
1 7	m.p.	92.0~ 95.0	${\mathfrak C}$			
18	m.p.	136.0~138.0	$^{\circ}$			
1 9	m.p.	120.0~124.0	$^{\circ}$			
2 0	m.p.	177.0~180.0	${\mathfrak C}$			
2 1	m.p.	157.0~159.0	$^{\circ}$			
2 2	m.p.	147.0~148.0	$^{\circ}$			
9 5	ш.р.	80.0~ 82.0	$^{\circ}$			
9 6	m.p.	88.0~ 89.0	$\mathcal C$			

[0094]

## 【表15】

## 第 2 表 (続き)

化合物	<b>勿</b>	¹ H-NMR
No.	物性	δ(ppm, CDCl <sub>3</sub> )、標準物質TMS
9 9	m.p. 90.0~	91.0 ℃
100	m. p. 142.0∼1	145.0 ℃
104	樹脂状	2.20(s, 6H), 3.55(s, 3H), 5.10(bs, 1H),
		$6.05(s, 1H), 6.50 \sim 7.60(m, 6H),$
		8. 40 (d, 1H, J=5Hz)
105	油状物	2.17(s, 3H), 3.30(s, 3H), 3.68(s, 3H),
		5.68(s,1H),6.80~7.70(m,7H),
		8.30~8.50 (m, 1H)

```
37
                                                                              38
                   107
                           油状物
                                           2.10(s, 3H), 2.25(s, 3H), 4.05(s, 3H),
                                            6.80~8.70(m,9H)
                   1 1 1
                           油状物
                                           2.19(s, 3H), 3.77(s, 3H), 6.67(d, 1H, J=45Hz)
                                            6.90\sim7.70(m,7H), 8.51(d,1H,J=5Hz)
                   1 \ 1 \ 5
                          m.p. 111.0~113.0 ℃
                   1 1 9
                           油状物
                                           2.03(s, 3H), 2.16(s, 3H), 3.69(s, 3H),
                                           6.00 (bs, 1H), 6.80 \sim 8.51 (m, 8H)
                   1\ 2\ 7
                          樹脂状
                                           0.50(d, 3H, J=7Hz), 1.00(d, 3H, J=7Hz),
                                           2.02(s, 3H), 3.21 \sim 3.65(m, 1H), 3.87(s, 3H),
                                           6.00(bs, 3H), 6.61 \sim 8.35(m, 8H)
                   131 油状物
                                           1. 71(d, 3H, J=7Hz), 2. 17(s, 3H), 3. 73(s, 3H),
                                           4. 69 (q, 1H, J=7Hz), 6. 70 \sim 7.60 (m, 7Hz),
                                            8.30 \sim 8.50 (m, 1H)
[0095]
                                                * *【表16】
                               第 2 表
                                           (続き)
                     化合物
                                               1 H-NMR
                       No.
                             物性
                                             δ(ppm, CDCl<sub>3</sub>)、標準物質TMS
                   1 4 5 m.p. 218.0~220.0 ℃
                   1 5 5 m.p. 121.0~122.0 ℃
                   1 6 7 m.p. 174.0~175.0 ℃
                   1 6 8 m.p. 178.0~179.0 ℃
                   1 6 9 m.p. 157.0~159.0 ℃
                   1 7 0 m.p. 156.0~157.0 ℃
                   1 7 1 m.p. 159.0~160.0 °C
                   1 7 2 m.p. 184.0~186.0 ℃
                   1 7 3 m.p. 179.0~180.0 ℃
                   1 7 4 m.p. 186.0~187.0 ℃
                   1 7 5 m.p. 172.0~173.0 ℃
                   1 7 6 m.p. 172.0~174.0 ℃
                   1 7 7 m.p. 154.0~155.0 ℃
                   1 7 8 m.p. 136.0~139.0 ℃
                   1 7 9 m.p. 167.0~168.0 ℃
                   1 8 0 m.p. 144.0~145.0 ℃
                   1 8 1 m.p. 132.0~133.0 ℃
                   1 8 2 m.p. 144.0~145.0 ℃
                   183 m.p. 132.0~133.0 ℃
                   1 8 4 m.p. 149.0~150.0 ℃
                   1 8 5 m.p. 143.0~144.0 ℃
[0096]
                                                       【表17】
                               第 2 表
                                           (続き)
                     化合物
                                               ^1\, \mathrm{H-NMR}
                       No.
                             物性
                                             δ(ppm, CDCl<sub>3</sub>)、標準物質TMS
                   1 8 6 m.p. 140.0~141.0 ℃
```

187 m.p. 90.0∼ 91.0 °C

ソルポール5039

-----4 部

40

39

188 油状物

189 m.p. 91.0~ 92.0 ℃

190 樹脂状

191 油状物

2 6 3 m.p. 153.0~154.0 ℃

2 6 4 m.p. 117.0~119.0 ℃

2 6 5 m.p. 108.0~110.0 ℃

2 6 6 m.p. 116.0~118.0 ℃

270 油状物

2 7 1 m.p. 183.0~184.0 ℃

2 7 5 m.p. 172.0~174.0 °C

2 7 6 m.p. 104.0~106.0 ℃

2 7 7 m.p. 142.0~144.0 ℃

278 m.p. 96.0~ 98.0 ℃

本発明化合物を農園芸用殺菌剤として使用するにあたっ ては、一般には適当な担体、例えばクレー、タルク、ベ ントナント、珪藻土等の固体担体あるいは水、アルコー ル類(メタノール、エタノール等)、芳香族炭化水素類 **(ベンゼン、トルエン、キシレン等)、塩素化炭化水素 20 リグニンスルホン酸カルシウム----- 2 部** 類、エーテル類、ケトン類、エステル類(酢酸エチル 等)、酸アミド類(ジメチルホルムアミド等)などの液 体担体と混用して適用することができ、所望により乳化 剤、分散剤、懸濁剤、浸透剤、展着剤、安定剤などを添 加し、液剤、油剤、乳剤、水和剤、粉剤、粒剤、フロア ブル剤等任意の剤型にて実用に供することができる。

【0097】また、必要に応じて製剤または散布時に他 種の除草剤、各種殺虫剤、殺菌剤、植物生長調節剤、共 力剤などと混合施用してもよい。本発明化合物の施用薬 量は適用場面、施用時期、施用方法、対象病害、栽培作 30 物等により差異はあるが一般には有効成分量としてヘク タール当たり0.005 ~50kg程度が適当である。次に、本 発明化合物を有効成分とする殺菌剤の製剤例を示すがこ れらのみに限定されるものではない。なお、以下の製剤 例において「部」は重量部を意味する。

【0098】製剤例1 乳剤 本発明化合物 ----- 20 部 キシレン ----- 55 部 N, N-ジメチルホルムアミド ----- 20 部 ----- 5 部 ソルポール2680 (非イオン性界面活性剤とアニオン性界面活性剤との混 合物:東邦化学工業(株)商品名) 以上を均一に混合して乳剤とする。使用に際しては上記 乳剤を50~ 20000倍に希釈して有効成分量がヘクタール 当たり 0.005~50kgになるように散布する。 【0099】製剤例2 水和剤 ---- 25 部 本発明化合物 -----66 部

(カオリナイトとセリサイトの混合物; ジークライトエ

ジークライトPFP

業(株)商品名)

(アニオン性界面活性剤:東邦化学工業(株)商品名) カープレックス#80 (ホワイトカーボン: 塩野義製薬(株)商品名) 以上を均一に混合粉砕して水和剤とする。使用に際して は上記水和剤を50~ 20000倍に希釈して有効成分量がへ クタール当たり 0.005~50kgになるように散布する。 【0100】製剤例3 油剤 本発明化合物 ----- 10 部 ----- 90 部 メチルセルソルブ 以上を均一に混合して油剤とする。使用に際して上記油 剤を有効成分量がヘクタール当たり 0.005~50kgになる ように散布する。 【0101】製剤例4 粉剤 本発明化合物 ----- 3.0部 カープレックス#80 ----- 0.5部 (ホワイトカーボン: 塩野義製薬(株)商品名) クレー --- 95 部 ----- 1.5部 リン酸ジイソプロピル 以上を均一に混合粉砕して粉剤とする。使用に際して上 記粉剤を有効成分量がヘクタール当たり 0.005~50kgに なるように散布する。 【0102】製剤例5 粒剤 40 本発明化合物 ----- 5 部 ベントナイト ----- 54 部 ----- 40 部 リグニンスルホン酸カルシウム-----1 部 以上を均一に混合粉砕して少量の水を加えて撹拌混合 し、押出式造粒機で造粒し、乾燥して粒剤とする。使用

に際して上記粒剤を有効成分量がヘクタール当たり 0.0

フロアブル剤

----- 25 部 ---- 10 部

05~50kgになるように散布する。

【0103】製剤例6

本発明化合物

50 ソルポール3353

41

(非イオン性界面活性剤:東邦化学工業(株)商品名) ルノックス1000C ----- 0.5 部 (陰イオン界面活性剤:東邦化学工業(株)商品名) 1% ザンサンガム水溶液 ----- 20 部 (天然高分子)

水 ------ 44.5部

有効成分(本発明化合物)を除く上記の成分を均一に溶解し、ついで本発明化合物を加えよく撹拌した後、サンドミルにて湿式粉砕してフロアブル剤を得る。使用に際しては、上記フロアブル剤を50~20000倍に希釈して有効成分量がヘクタール当たり0.005~50kgになるように散布する。

【0104】次に、本発明化合物の対象となる植物病害としては、イネのいもち病(Pyricularia oryzae)、ごま葉枯病(Cochliobolus miyabeanus)、紋枯病(Rhizoc tonia solani)、ムギ類のうどんこ病(Erysiphe gram inis f.sp.hordei,f. sp.tritici)、斑葉病(Pyrenoph ora graminea)、網斑病(Pyrenophora teres)、赤かび病(Gibberella zeae)、さび病(Puccinia striiformi s, P.graminis, P.recondita, P.hordei)、雪腐病(Typh 20 ula sp., Micronectriella nivais)、裸黒穂病(Ustilag o tritici, U. nuda)、アイスポット(Pseudocercosporell a herpotrichoides)、雲形病(Rhynchosporium secali s)、葉枯病(Septoria tritici)、ふ枯病(Leptosphaeri a nodorum)、

【0105】カンキツの黒点病(Diaporthe citri)、そうか病(Elsinoe fawcetti)、果実腐敗病(Penicillium digitatum, P. italicum)、リンゴのモニリア病(Scler otiniamali)、腐らん病(Valsa mali)、うどんこ病(Podosphaera leucotricha)、斑点落葉病(Alternaria ma 30 li)、黒星病(Venturia inaequalis)、ナシの黒星病(Venturia nashicola)、黒斑病(Alternaria Kikuchia na)、赤星病(Gymnosporangium haraeanum)、モモの灰星病(Sclerotinia cinerea)、黒星病(Cladosporium carpophilum)、フォモプシス腐敗病(Phomopsis sp.)、ブドウのベと病(Plasmopara viticola)、黒とう病(Elsi noe ampelina)、晩腐病(Glomerella cingulata)、うどんこ病(Uncinula necator)、さび病(Phakopsora ampelopsidis)、カキの炭そ病(Gloeosporium kaki)、落葉病(Cercospora kaki,Mycosphaerella nawae)、40

【0106】ウリ類のベと病(Pseudoperenospora cuben sis)、炭そ病(Colletotrichum lagenarium)、うどんこ病(Sphaerotheca fuliginea)、つる枯病(Mycosphaere lla melonis)、トマトの疫病(Phytophthora infestans)、輪紋病(Alternaria solani)、葉かび病(Cladosporium fulvam)、ナスの褐紋病 (Phomopsis vexans)、うどんこ病(Erysiphe cichoracoarum)、アプラナ科野菜の黒斑病(Alternariajaponica)、白斑病(Cerocosporella brassicae)、ネギのさび病(Puccinia allii)、ダイズの紫斑病(Cercospora kikuchii)、黒とう病(Elsi 50

noe glycines)、黒点病(Diaporthe phaseololum)、インゲンの最子病(Colletotrichum lindemuthianum) ラ

ンゲンの炭そ病 (Colletotrichum lindemuthianum)、ラッカセイの黒渋病 (Mycosphaerella personatum)、褐斑病(Cercospora arachidicola) 、エンドウのうどんこ病

42

(Erysiphe pisi),

【0107】ジャガイモの夏疫病(Alternaria solan i)、イチゴのうどんこ病(Sphaerothecahumuli)、チャの網もち病(Exobasidium reticulatum)、白星病(Elsin oe leucospila)、タバコの赤星病(Alternaria longipe s)、うどんこ病(Erysiphe cichoracearum)、炭そ病(Colletotrichum tabacum)、テンサイの褐斑病(Cerco spora beticola)、バラの黒星病(Diplocarpon rosae)、うどんこ病(Sphaerotheca pannosa)、キクの褐斑病(Septoria chrysanthemiindici)、白さび病(Puccinia horiana)、種々の作物の灰色かび病(Botrytis cinere a)、菌核病(Sclerotinia sclerotiorum)等が挙げられる。本発明化合物の有用性について、以下の試験例において具体的に説明する。但し、これらのみに限定されるものではない。

20 【0108】試験例1 灰色かび病防除効果試験

直径7cmのポットで育成した1~2葉期のキュウリ(品種:相模半白)に、本発明化合物乳剤を水で希釈して500ppmに調製した薬液を、スプレーガンを用いポット当たり20ml散布した。散布翌日薬液を散布したキュウリより葉を切取り、水を含ませた紙を敷いたバット内に置いた。これにキュウリ灰色かび病菌(Botrytis cinerea)の胞子懸濁液(1.0%グルコース、2.5%酵母エキス含有、×150・40個/視野)を噴霧接種した。接種後、バットをビニールで覆い、温度18℃の恒温室に5日間置いた。形成された病斑直径を測定し、下記の式に従って、防除価を算出した。

防除価= 〔1 - (処理区病斑直径(mm)/無処理区病斑直径(mm))〕×100

その結果、以下の化合物が防除価100を示した。

本発明化合物 No 1、 No 2、 No 3、 No 4、 No 6、 No 9、 No 1 1、 No 1 2、 No 2 1、 No 2 2、 No 9 5、 No 9 6、 No111 、 No131 、 No167 、 No168 、 No169、 No170 、 No171 、 No172 、 No173 、 No174 、 No175、 No176 、 No187 、 No188 、 No180 、 No181 、 No182、 No183 、 No185 、 No186 、 No188 、 No189 、 No190、 No191 、 No263 、 No264 、 No265 、 No266 、 No276、 No277 、 No278

【0109】<u>試験例2</u> イネ紋枯病防除効果試験

直径5cmのポットで育成した3~4葉期のイネ(品種: 日本晴)に、本発明化合物乳剤を水で希釈して500ppmに調製した薬液を5ml株元潅注した直後、同一ポットにポット当たり15ml散布した。処理3日後に紋枯病(Rhizoctonia solani)汚染籾穀を株元に置き接種した。その後ポットを、温度28℃、湿度95%以上の接種箱に置き、接種5日後に形成された病斑の地極よりの

髙さを測定し下記の式に従い防除価を算出した。 防除価=〔1-(処理区病斑高/無処理区病斑高)〕× 100

その結果以下の化合物が防除価100を示した。 本発明化合物 No 1、 No 2、 No 3、 No 6、 No 7, No 9, No 1 1, No 1 2, No 1 7, No 2 1, No 2 2 , No 9 5 , No 9 6 , No 9 9 , No 100 , No 104 , No 105No111 No115 No167 No168 No169 No170 , No171 , No172 , No173 , No174 , No175 , No176 44

No178 No179 No180 No181 No182 No183 , No184 , No185 , No186 , No187 , No189 , No190 , No191 , No263 , No275 , No276 , No277 , No278 [0110]

【発明の効果】本発明化合物は、新規な化合物であり、 優れた農園芸用殺菌作用を示し、有用作物に対する薬害 も認められないため、農園芸用殺菌剤として有用であ る。

## フロントページの続き

(51) Int. C1. A 0 1 N C 0 7 D	43/707 43/78	D 1	庁内整理番号 8930-4H 8930-4H 8829-4C 8829-4C 8829-4C 9051-4C	FI	技術表示	箇所
(72)発明者	廣原 洋司 千葉県船橋市坪井町72 工業株式会社中央研究	• • -	1 口産化学	(72)発明者	大宅 博司 埼玉県南埼玉郡白岡町大字白岡1470 化学工業株式会社生物科学研究所内	口産
(72)発明者	三田 猛志 千葉県船橋市坪井町72 工業株式会社中央研究		1 日産化学	(72)発明者	中山 雅人 埼玉県南埼玉郡白岡町大字白岡1470 化学工業株式会社生物科学研究所内	日産
(72)発明者	鈴木 秀雄 千葉県船橋市坪井町73 工業株式会社中央研究		1 日産化学	(72)発明者	花上 雅美 埼玉県南埼玉郡白岡町大字白岡1470 化学工業株式会社生物科学研究所内	日産
(72)発明者	古里 孝 埼玉県南埼玉郡白岡町 化学工業株式会社生物			(72)発明者	豊田 竜太郎 埼玉県南埼玉郡白岡町大字白岡1470 化学工業株式会社生物科学研究所内	日産
				(72)発明者	伊藤 忠 埼玉県南埼玉郡白岡町大字白岡1470 化学工業株式会社生物科学研究所内	日産